

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HOÁ HỌC 8 – TUẦN 9 (Tiết 17 + 18)

Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.

A. NỘI DUNG GHI BÀI

CHỦ ĐỀ: SỰ BIẾN ĐỔI CHẤT, PHẢN ỨNG HOÁ HỌC(4 TIẾT)

TIẾT 17+18: PHẢN ỨNG HOÁ HỌC

I. ĐỊNH NGHĨA:

* Phản ứng hóa học: là quá trình biến đổi chất này thành chất khác.

- Chất ban đầu gọi là chất phản ứng (hay chất tham gia).

- Chất mới sinh ra gọi là sản phẩm (hay chất tạo thành).

* **Phương trình chữ:**

Tên các chất phản ứng → Tên các sản phẩm.

Ví dụ:

Lưu huỳnh + Sắt Sắt (II) sunfua

Đường Than + Nước

Cách đọc phương trình chữ của phản ứng hóa học:

PT: A + B → C + D

* Dấu “+” giữa các chất tham gia phản ứng đọc là “Tác dụng với” hoặc “phản ứng với”

* Dấu “→” đọc là “tạo ra” hoặc “tạo thành” hoặc “sinh ra”

* Dấu “+” giữa các chất sản phẩm đọc là “Và”

Ví dụ: Kẽm + Axit sunfuric → Kẽm sunfat + Khí hiđro

Đọc là: Kẽm tác dụng với axit sunfuric tạo thành kẽm sunfat và khí hiđro.

II. DIỄN BIẾN CỦA PHẢN ỨNG HOÁ HỌC:

Trong phản ứng hóa học, chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác, nên chất này biến đổi thành chất khác .

III. Khi nào phản ứng hóa học xảy ra?

Phản ứng hóa học xảy ra khi:

- Các chất tham gia phản ứng phải tiếp xúc với nhau.
- Một số phản ứng cần đun nóng ở một nhiệt độ nào đó
- Có những phản ứng cần chất xúc tác.

IV. Làm thế nào nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra?

Nhận biết phản ứng xảy ra dựa vào dấu hiệu:

- Có chất mới tạo thành, có tính chất khác với chất phản ứng.
- Màu sắc, trạng thái
- Sự tỏa nhiệt và phát sáng.

B. BÀI TẬP VẬN DỤNG: Các em làm bài tập vào vở bài tập:

Bài 1: Hãy đọc phương trình chữ của các phản ứng hoá học sau:

- a/ Rượu etylic + Khí Oxi \rightarrow Khí Cacbonic + Nước
- b/ Canxi cacbonat \rightarrow Canxi oxit + Khí Cacbonic
- c/ Khí hiđro + Khí oxi \rightarrow Nước

Bài 2: Chọn câu đúng:

Câu 1: đốt photpho vào bình đựng khí oxi thu được chất đi photpho penta oxit. Phương trình chữ nào sau đây biểu diễn đúng phản ứng hoá học trên:

- A. Photpho + Đi photpho penta oxit \rightarrow Khí oxi
- B. Photpho \rightarrow Khí oxi + Đi photpho penta oxit
- C. Photpho + Khí oxi \rightarrow Đi photpho penta oxit

Câu 2. Để phản ứng hóa học xảy ra cần:

- A. Các chất phản ứng phải tiếp xúc với nhau
- B. Một số phản ứng cần đun nóng.
- C. Một số phản ứng cần có chất xúc tác.
- D. Cả A,B,C.

Câu 3. Diễn biến của phản ứng hóa học:

- A. Trong phản ứng hóa học có sự biến đổi các chất tham gia tạo thành các sản phẩm.
- B. Trong phản ứng hóa học không xảy ra sự thay đổi.
- C. Trong phản ứng hóa học chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác.

Bài 3: Viết phương trình chữ của phản ứng khi cho natri tác dụng với nước tạo ra natri hiđroxit và khí hiđro. Xác định chất tham gia và chất sản phẩm.

